Leerstof examen Chemie

Beschrijf:

- **Groep:**
- **Periode:**
- **Periodiek systeem:**
- **Valentie-elektronen:**
- **Edelgasconfiguratie (octetstructuur):**
- **Metaalkarakter:**
- **Niet-metaalkarakter:**
- **Elektropositieve elementen:**
- **Elektronegatieve elementen:**
- **Positieve ionen:**
- **Negatieve ionen:**
- **EN-waarde:**
- **Bindend doublet (gemeensschappelijk elektronenpaar):**
- **Vrij elektronenpaar:**
- **Atoombinding (Covalente binding):**
- **Ionbinding**
- **Brutoformule**
- **Elektronenformule:**
- **Structuurformule**
- **OT (oxidatietrap):**
- **Karakteristieke groep (chemische functie):**
- **De karateristieke groep van:**

- **Hoe kunnen er positieve ionen ontstaan?**
- **Hoe kunnen er negatieve ionen ontstaan?**
- **Waarom ontstaan er ionen uit neutrale atomen?**
- **Welke twee factoren bepalen of een atoom gemakkelijk vreemde elektronen opneemt?**
- **Maximaal positieve OT uit het groepsnummer van ht element**
- **Meest negatieve OT door 8 af te trekken van het groepsnummer van het element.**